EXERCICE 3 :

La masse molaire d'un monoalcool (A) aliphatique saturé est $M = 88\ g.mol^{-1}$.

1) Déterminer la formule brute de l'alcool (A).
2) Chercher les formules semi – développées possibles de (A) en précisant le nom et la classe de chaque isomère.
3) Préciser parmi les isomères de l'alcool (A) ceux qui présentent une isomérie de position et ceux qui présentent une isomérie de chaine.
4) Sachant que l'alcool (A) est tertiaire, identifier (A).

EXERCICE 4 :

Soit un monoalcool (B) aliphatique saturé tel que son pourcentage en masse de carbone est 52,4 %. On donne en $g.mol^{-1}$ les masses molaires atomiques suivantes : C = 12, H = 1 et O = 16.

1) Déterminer la formule brute de (B).
2) Chercher la formule semi – développée de (B) en précisant son nom.
3) Sachant qu'un alcool tertiaire (C), mais sa masse molaire moléculaire diffère de celle de l'alcool (B) de $28\ g.mol^{-1}$.
   a) La formule semi-développée de (C) présente – t – elle des ramifications, les quels ?
   b) Donner la formule semi-développée et le nom de l'alcool (C).

EXERCICE 5: (Documentaire)

Les alcools sont présents dans la nature sous diverses formes selon leur origine animale ou végétale. Dans les végétaux, on les trouve sous la forme d'alcools « terpéniques » souvent très odoriférants, comme le menthol (présent dans la menthe), le citronellol (présent dans la rose), le nérol (présent dans le géranium), etc. . Dans les organismes animaux, ils se présentent principalement sous la forme

Qarray.tn - Aqra Blech - Qarray.tn